

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 01-306467

(43)Date of publication of application : 11.12.1989

(51)Int.Cl. C08L 81/02
//(C08L 81/02
C08L 63:00
C08L 23:00)

(21)Application number : 63-136288 (71)Applicant : TORAY IND INC

(22)Date of filing : 02.06.1988 (72)Inventor : KADOI AKIRA
SHIMAZAKI NORIO

(54) POLYPHENYLENE SULFIDE COMPOSITION

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the title composition improved in impact resistance without impairing its heat resistance, also good in melt fluidity, suitable for applications such as electrical and electronic products by incorporating polyphenylene sulfide with an epoxy group-contg. olefin polymer and specified elastomer.

CONSTITUTION: The objective composition can be obtained by incorporating (A) 50-99wt.% of polyphenylene sulfide put to deionized treatment through such a process as acid treatment, hot water treatment for organic solvent washing with a total of 50-1wt.% of (B) an epoxy group-contg. olefin polymer prepared from B1: 60-99.5wt.% of an α -olefin and B2: 40-0.5wt.% of an α,β -unsaturated acid glycidyl ester, and (C) an elastomer free from epoxy and acid anhydride groups (e.g., ethylene-propylene copolymer, ethylene-butene copolymer).

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

⑩ 日本国特許庁 (JP)

⑪ 特許出願公開

⑫ 公開特許公報 (A)

平1-306467

⑬ Int. Cl.

C 08 L 81/02
//C 08 L 81/02
63:00
23:00

識別記号

L R G

序内整理番号

8830-4 J

⑭ 公開 平成1年(1989)12月11日

審査請求 未請求 請求項の数 7 (全12頁)

⑮ 発明の名称 ポリフェニレンスルフィド組成物

⑯ 特願 昭63-136288

⑰ 出願 昭63(1988)6月2日

⑱ 発明者 門井 晶 愛知県名古屋市港区大江町9番地の1 東レ株式会社名古屋事業場内

⑲ 発明者 鳴崎 周夫 愛知県名古屋市港区大江町9番地の1 東レ株式会社名古屋事業場内

⑳ 出願人 東レ株式会社 東京都中央区日本橋室町2丁目2番1号

明細書

1. 発明の名称

ポリフェニレンスルフィド組成物

2. 特許請求の範囲

(1) (A) ポリフェニレンスルフィド、(B) エボキシ基含有オレフィン系重合体および、(C) エボキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマを必須成分として成るポリフェニレンスルフィド組成物。

(2) (A) ポリフェニレンスルフィドが脱イオン処理を施されたポリフェニレンスルフィドである請求項(1)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

(3) (A) ポリフェニレンスルフィドが酸処理した後、水で洗浄したものである請求項(1)または(2)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

(4) (A) ポリフェニレンスルフィドが熱水処理した後、水で洗浄したものである請求項(1)または(2)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

成物。

(5) (A) ポリフェニレンスルフィドが有機溶媒で洗浄した後、水で洗浄したものである請求項(1)または(2)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

(6) (B) エボキシ基含有オレフィン系重合体が、α-オレフィン60~99.5重量%およびα、β-不飽和酸のグリシジルエステル40~0.5重量%を必須成分とするオレフィン系重合体である請求項(1)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

(7) (C) エボキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマが、エチレン-プロピレン共重合体、エチレン-ブテン共重合体、エチレン-ブロピレン-ジエン共重合体、エチレン-アクリル酸エチル共重合体、エチレン-アクリル酸ブチル共重合体から選ばれたエラストマである請求項(1)記載のポリフェニレンスルフィド組成物。

3. 発明の詳細な説明

<産業上の利用分野>

本発明は、溶融流动性が良好で、衝撃特性の改良されたポリフェニレンスルフィド樹脂組成物に関するものであり、さらに詳しくはポリフェニレンスルフィド樹脂にエラストマおよびエボキシ基含有オレフィン系重合体を配合した、溶融流动性が良好で、衝撃特性の改良されたポリフェニレンスルフィド樹脂組成物に関するものである。

<従来の技術>

衝撃特性の改良されたポリフェニレンスルフィド樹脂としては、特開昭58-154757号公報にエボキシ基含有オレフィン系重合体として α -オレフィンと α , β -不飽和酸のグリシジルエステルからなるオレフィン系共重合体を配合せしめてなる組成物が、特開昭62-153343号公報、特開昭62-153344号公報、特開昭62-153345号公報に特定の処理を施したポリフェニレンスルフィドに α -オレフィンと α , β -不飽和酸のグリシジルエステルからなるオレフィン系共重合体を配合せしめてなる組成物が開示されている。

しながらこの α -オレフィンと α , β -不飽和酸のグリシジルエステルからなるオレフィン共重合体を配合すると、溶融粘度が上昇し、ポリフェニレンスルフィドが本来持っている成形性が損なわれてしまうという重大な問題点があった。

そこで本発明は衝撃特性がすぐれ、かつ良流动性に代わられる成形性にも優れるPPS樹脂組成物を得ることを課題とする。

<課題を解決するための手段>

すなわち本発明は、(1) (A) ポリフェニレンスルフィド、(B) エボキシ基含有オレフィン系重合体および、(C) エボキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマを必須成分として成るポリフェニレンスルフィド組成物、(2) 上記(1)において(A) ポリフェニレンスルフィドが脱イオン処理を施されたポリフェニレンスルフィドである上記(1)のポリフェニレンスルフィド組成物、(3) 前記(1)において(A) ポリフェニレンスルフィドが酸処理した後、水で洗浄したものである前記(1)または上記(2)のポ

また、PPSに各種のエラストマ類を配合した組成物も特開昭60-120753号公報、特開昭59-113055号公報、特開昭58-27740号公報、特開昭56-118456号公報、特開昭56-118449号公報などに開示されている。

<発明が解決しようとする課題>

しかしながら、上記公報記載の組成物のうち、各種のエラストマ類を配合した組成物はいずれも衝撃特性の改善効果は不十分である。従来知られているようにポリフェニレンスルフィドの分子鎖は比較的不活性であるため、通常のエラストマ類を単に配合しただけではポリフェニレンスルフィドとの相容性が不十分であるため十分な衝撃特性は得られない。

一方、 α -オレフィンと α , β -不飽和酸のグリシジルエステルからなるオレフィン系共重合体を配合した組成物は衝撃特性が改善され、特に特定の処理を施したポリフェニレンスルフィドに配合した場合は大幅に衝撃特性が改善される。しか

リフェニレンスルフィド組成物、(4) 前記(1)において(A) ポリフェニレンスルフィドが熱水処理した後、水で洗浄したものである前記(1)または前記(2)のポリフェニレンスルフィド組成物、(5) 前記(1)において(A) ポリフェニレンスルフィドが有機溶媒で洗浄した後、水で洗浄したものである前記(1)または(2)のポリフェニレンスルフィド組成物、(6) 前記(1)において(B) エボキシ基含有オレフィン系重合体が、 α -オレフィン60~99.5重量%および α , β -不飽和酸のグリシジルエステル40~0.5重量%を必須成分とするオレフィン系重合体である前記(1)のポリフェニレンスルフィド組成物および(7) 前記(1)において(C) エボキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマが、エチレン-プロピレン共重合体、エチレン-ブテン共重合体、エチレン-アクリル酸エチル共重合体、エチレン-アクリル酸ブチル共重合体から選ばれたエラストマである前記(1)のポリフェニ

レンスルフィド組成物である。

本発明で使用するポリフェニレンスルフィド

(以下PPSと称する)とは構造式 $\text{+} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ \text{S} \end{array} \text{+}$

で示される繰返し単位を70モル%以上、より好ましくは90モル%以上を含む重合体であり、上記繰返し単位が70モル%未満では耐熱性が損なわれるため好ましくない。

PPSは一般に、特公昭45-3368号公報で代表される製造法により得られる比較的分子量の小さい重合体と、特公昭52-12240号公報で代表される製造法により得られる本質的に線状で比較的高分子量の重合体等があり、前記特公昭45-3368号公報記載の方法で得られた重合体においては、重合後、酸素雰囲気下において加熱することにより、あるいは過酸化物等の架橋剤を添加して加熱することにより高重合度化して用いることも可能であり、本発明においてはいかなる方法により得られたPPSを用いることにも可

たPPSのイオン含有量は、ナトリウムの含有量として、通常、900ppm以下、好ましくは500ppm以下で本発明の効果を十分に発現させることができる。ナトリウム含有量を低減させる有効な手段として、(a)酸処理、(b)热水処理、(c)有機溶媒洗浄等の方法が挙げられる。

以下、これらの好ましいPPSの処理について述べる。

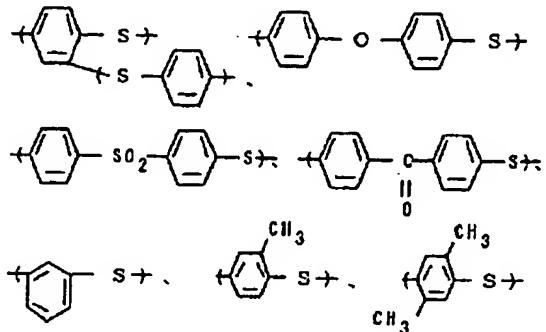
酸処理を行なう場合は次の通りである。

酸処理の方法は、酸または酸の水溶液にPPSを浸漬せしめるなどの方法があり、必要により適宜搅拌または加热することも可能である。例えば、酢酸を用いる場合、pH4の水溶液を80~90°Cに加熱した中にPPS粉末を浸漬し、30分間搅拌することにより十分な効果が得られる。酸処理を施されたPPSは残留している酸または塩などを物理的に除去するため、水または温水で数回洗浄することが必要である。

洗浄に用いる水は、酸処理によるPPSの好ま

結果であるが、本発明の効果が顕著であること、および、PPS自体の耐性が優れるという理由で、前記特公昭52-12240号公報で代表される製造法により得られる本質的に線状で比較的高分子量の重合体が、より好ましく用いられ得る。

また、PPSはその繰返し単位の30モル%未満を下記の構造式を有する繰返し単位等で構成することが可能である。



本発明で使用するPPSは、前述のようにいかなるPPSも使用可能であるが、脱イオン処理を施されたものが好ましい。また脱イオン処理され

しい化学的変性の効果を損なわない意味で、蒸溜水、脱イオン水であることが好ましい。

热水で処理する場合は次の通りである。すなわちPPSを热水処理するにあたり、化学的変性効果を得るために、热水の温度を通常100°C以上、より好ましくは120°C以上、さらに好ましくは150°C以上、特に好ましくは170°C以上にすることが好ましい。

本発明の热水洗浄によるPPSの好ましい化学的変性の効果を発現するため、使用する水は蒸溜水あるいは脱イオン水であることが好ましい。热水処理の操作は、通常、所定量の水に所定量のPPSを投入し、圧力容器内で加热、搅拌することにより行われる。PPSと水との割合は、水の多い方が好ましいが、通常、水1Lに対し、PPS200g以下の浴比が選択される。

また、処理の雰囲気は、末端基の分解は好まないので、これを回避するため不活性雰囲気下とするのが好ましい。さらに、この热水処理操作を終えたPPSは、残留している成分を物理的に

除去するため温水で数回洗浄するのが好ましい。

有機溶媒で洗浄する場合は次の通りである。

PPSの洗浄に用いる有機溶媒は、PPSを分解する作用などを有しないものであれば特に制限はなく、例えばN-メチルピロリドン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、1,3-ジメチルイミダゾリジノン、ヘキサメチルホスホラスアミド、ビペラジノン類などの含窒素極性溶媒、ジメチルスルホキシド、ジメチルスルホン、スルホランなどのスルホキシド・スルホン系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン、ジエチルケトン、アセトフェノンなどのケトン系溶媒、ジメチルエーテル、ジアロピルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレン、トリクロロエチレン、二塩化エチレン、パークロルエチレン、モノクロルエタン、ジクロルエタン、テトラクロルエタン、パークロルエタン、クロルベンゼンなどのハロゲン系溶媒、メタノール、エタノール、プロパノール、

圧下に洗浄することも可能である。また、洗浄時間についても特に制限はない。洗浄条件にもよるが、バッチ式洗浄の場合、通常5分間以上洗浄することにより、十分な効果が得られる。また、連続式で洗浄することも可能である。

重合により生成したPPSを有機溶媒で洗浄するのみで十分であるが、本発明の効果をさらに発揮させるために、水洗浄、または温水洗浄と組み合わせるのが好ましい。また、N-メチルピロリドンなどの高沸点水溶性有機溶媒を用いた場合は、有機溶媒洗浄後、水または温水で洗浄することにより、残存有機溶媒の除去が容易に行なえて好ましい。これらの洗浄に用いる水は蒸溜水、脱イオン水であることが好ましい。

また、本発明で用いるPPSには、本発明の効果を損なわない範囲で、酸化防止剤、熱安定剤、滑剤、結晶核剤、紫外線防止剤、着色剤などの通常の添加剤、および少量の他のポリマーを添加することができ、さらにPPSの架橋度を制御する目的で、通常の過酸化剤および、特開昭59-13

ブタノール、ペンタノール、エチレングリコール、プロピレングリコール、フェノール、クレゾール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなどのアルコール・フェノール系溶媒、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素系溶媒などが挙げられる。これらの有機溶媒のうちでも、N-メチルピロリドン、アセトン、ジメチルホルムアミド、クロロホルムなどの使用が特に好ましい。また、これらの有機溶媒は、一種類または二種以上の混合で使用される。

有機溶媒による洗浄の方法としては、有機溶媒中にPPSを浸漬せしめるなどの方法があり、必要により適宜攪拌または加熱することも可能である。

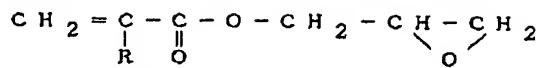
有機溶媒でPPSを洗浄する際の洗浄温度については特に制限はなく、常温～300℃程度の任意の温度が選択できる。洗浄温度が高くなるほど洗浄効率が高くなる傾向があるが、通常は常温～150℃の洗浄温度で十分効果が得られる。

圧力容器中で、有機溶媒の沸点以上の温度で加

1650号公報に記載されているチオホスフィン酸金属塩などの架橋促進剤または特開昭58-204045号公報、特開昭58-204046号公報などに記載されているジアルキル錫ジカルボキシレート、アミノトリアゾールなどの架橋防止剤を配合することも可能である。

本発明で用いるエポキシ基含有オレフィン系重合体とは、側鎖または主鎖にエポキシ基を有するオレフィン系重合体であり、通常のエポキシ樹脂は含まれない。エポキシ基含有オレフィン系重合体として、側鎖にグリシジルエステル、グリシジルエーテル、グリシジルアミンなどのグリシジル基を有するオレフィン系重合体、二重結合含有オレフィン系重合体の二重結合をエポキシ酸化したものなどが挙げられる。本発明ではこれらエポキシ基含有オレフィン系重合体のうち、 α -オレフィンと α , β -不飽和酸のグリシジルエステルからなる共重合体が好ましく用いられる。ここでいう α -オレフィンとしてはエチレン、プロピレン、ブテン-1などが挙げられる。また、 α , β -不

飽和族のグリシジルエステルとは一般式



(Rは水素原子または低級アルキル基を示す)で示される化合物であり、具体的にはアクリル酸グリシジル、メタクリル酸グリシジル、エタクリル酸グリシジルなどが挙げられる。エポキシ基含有オレフィン系重合体におけるエポキシ基の含有量は0.1~30重量%、特に0.2~10重量%が好ましく、0.1重量%未満では目的とする効果が得られず、30重量%を超えるとPPSとの溶融混練時にゲル化を生じ、押出安定性、成形性および機械特性が低下するため好ましくない。

エポキシ基含有オレフィン系重合体には、本発明の効果を損なわない範囲で、他のオレフィン系モノマー、例えばアクリル酸メチル、メタクリル酸メチル、アクリロニトリル、ステレン、酢酸ビニル、ビニルエーテルなどを共重合せしめてもよい。

ブテン-1-イソブレン共重合体およびステレン-エチレン-ブタジエン-ステレン共重合体のようこれらの中間物などが挙げられる。

アクリル系エラストマの具体例として、エチレン-(メタ)アクリル酸メチル共重合体、エチレン-(メタ)アクリル酸エチル共重合体、エチレン-(メタ)アクリル酸プロピル共重合体、エチレン-(メタ)アクリル酸ブチル共重合体などのオレフィン-アクリル酸エステル共重合体、(メタ)アクリル酸メチル-アクリロニトリル共重合体、(メタ)アクリル酸プロピル-アクリロニトリル共重合体、(メタ)アクリル酸ブチル-アクリロニトリル共重合体などの(メタ)アクリル酸エステル-アクリロニトリル共重合体、エチレン-(メタ)アクリル酸共重合体およびそれのNa、Zn、K、Ca、Mgなどの金属塩、上述のブタジエン-アクリロニトリル共重合体などが挙げられる。

ポリアミド系エラストマとは、ポリアミド成分のハードセグメントとポリエーテル成分および/

本発明で用いられるエポキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマとはエポキシ基および酸無水物基を含有せず、曲げ弾性率が10,000 kgf/cm²以下である。酸無水物基を含有するエラストマの使用は溶融粘度を上昇させ、成形性を損なうため好ましくない。

この様なエポキシ基および酸無水物基を含有しないエラストマ(以下エラストマと略称する)としては、例えば、ポリオレフィン系エラストマ、ジエン系エラストマ、アクリル系エラストマ、ポリアミドエラストマ、ポリエステルエラストマ、シリコーンエラストマ、フッ素エラストマ、多硫化物エラストマなどが挙げられる。ポリオレフィン系エラストマの具体例としては、エチレン-ブロピレン共重合体、エチレン-ブテン共重合体、ポリブテン、エチレン-ブロピレン-ジエン共重合体、エチレン-酢酸ビニル共重合体などが挙げられる。ジエン系エラストマとしてはステレン-ブタジエン共重合体、ポリブタジエン、ブタジエン-アクリロニトリル共重合体、ポリイソブレン、

またはポリエチル成分のソフトセグメントを有するブロック共重合体のエラストマである。ポリアミド成分の例としては

$\text{--NH-R}^I-\text{CO}-\text{R}^I$ または

$\text{--NH-R}^I-\text{NHCO-R}^II-\text{CO}-\text{R}^I$ (ここで

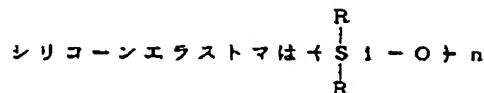
で R^I 、 R^II および R^III は炭素数2~15のアルキレン基またはその置換体を示す)が挙げられる。

ポリエーテル成分の例としては $\text{--OR}-\text{R}$ (Rは炭素数2~15のアルキレン基またはその置換体を示す)が挙げられ、ポリエチル成分の例としては $\text{--OR}^I-\text{CO}-\text{R}^I$ または

$\text{--O-R}^I-\text{OCO-R}^II-\text{CO}-\text{R}^I$ (ここで R^I 、 R^II および R^III は炭素数2~15のアルキ

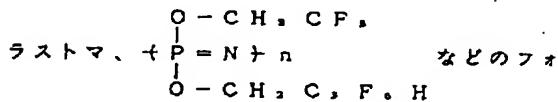
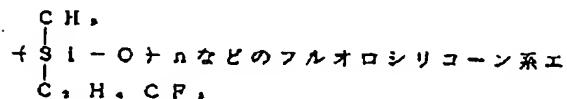
レン基またはその置換体を示す)が挙げられる。またポリアミド系エラストマとしてはナイロン6、

ナイロン66、ナイロン610、ナイロン110
およびナイロン12のランダム共重合体も含まれる。



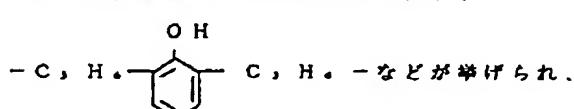
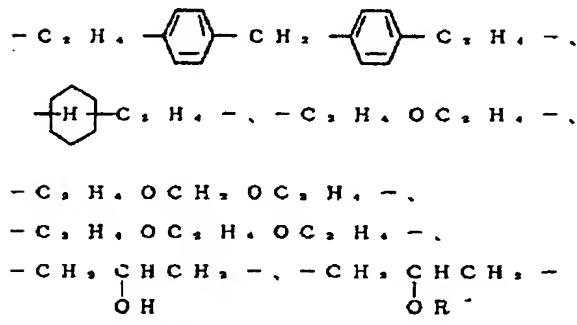
で表わされるポリシロキサンであり、Rとしてはメチル基の他、エチル基、プロピル基、フェニル基、ビニル基、フッ化アルキル基、 ---CH_2 、 ---mCN 基等が挙げられる。フッ素系エラストマとしては例えば、フッ化ビニリデンーパーフルオロプロパン共重合体、フッ化ビニリデン-三フッ化塩化エチレン共重合体、四フッ化エチレン-ブロビレン共重合体、四フッ化エチレン-C₂F₅OCH₃共重合体などの他、ジヒドロパーフルオロブチルアクリレート重合体、トリフル

オロメトキシジヒドロバーフルオロアクリレート共重合体などの含フッ素アクリレート重合体、



スファゼン系エラストマ等が挙げられる。

多環化物エラストマとは、式 ---R---Sm---n で表わされるポリマーであり、Rの例としては-CH₂-、-C₂H₄-、-C₃H₆-、-C₄H₈-、-C₆H₁₀-、-C₆H₁₂-、-C₁₀H₁₆-。



mは1~4である。これらのエラストマは1種または2種以上の混合物で使用される。

PPSとエポキシ基含有オレフィン系重合体およびエラストマとの配合割合にとくに制限はないが、本発明の効果を十分得るために、エポキシ基含有オレフィン系重合体とエラストマとの合計量が1重量%以上、またPPSの強度、耐熱性の

点から50重量%以下、すなわちPPS 50~99重量%に対し、エポキシ基含有オレフィン系重合体とエラストマの合計量が50~1重量%が好ましく、特に強度、耐性が必要な用途に対してはPPS 70~99重量%に対し、エポキシ基含有オレフィン系重合体およびエラストマ30~1重量%が好ましい。

また、エポキシ基含有オレフィン系重合体とエラストマとの使用割合についても特に制限はないが、PPSとエラストマとの相溶性の点からエポキシ基含有オレフィン系重合体とエラストマの合計量に占めるエポキシ基含有オレフィン系重合体の量が5%以上、溶融粘度の点からエポキシ基含有オレフィン系重合体の量が95重量%以下、すなわちエポキシ基含有オレフィン系重合体/エラストマ=95/5~5/95(重量比)の範囲が好ましい。

本発明において、繊維状および/または粒状の強化材は必須成分ではないが、必要に応じてPPS、エポキシ基含有オレフィン系重合体およびエ

ラストマの合計100重量部に対して400重量部を越えない範囲で配合することが可能であり、通常10～300重量部の範囲で配合することにより強度、剛性、耐熱性、寸法安定性などの向上を図ることが可能である。

かかる繊維状強化材としては、ガラス繊維、シラスガラス繊維、アルミナ繊維、炭化珪素繊維、セラミック繊維、アスペスト繊維、石コウ繊維、金属繊維などの無機繊維および炭素繊維などが挙げられる。

また粒状の強化材としては、ワラステナイト、セリサイト、カオリン、マイカ、クレー、ペントナイト、アスペスト、タルク、アルミナシリケートなどの硅酸塩、アルミナ、炭化珪素、酸化マグネシウム、酸化ジルコニウム、酸化チタンなどの金属酸化物、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、ドロマイドなどの炭酸塩、硫酸カルシウム、硫酸バリウムなどの硫酸塩、ガラス・ビーズ、二氧化ホウ素、炭化珪素、サロヤン、シリカなどが挙げられ、これらは中空であってもよい。これら強化材

(約10モル)およびN-メチル-2-ピロリドン(以下NMPと略称する)7.9kgを仕込み、攪拌しながら徐々に205℃まで昇温し、水1.36kgを含む留出水約1.5Lを除去した。残留混合物に1,4-ジクロルベンゼン3.75kg(25.5モル)およびNMP2kgを加え、265℃で4時間加熱した。反応生成物を70℃の温水で5回洗浄し、80℃で24時間減圧乾燥して、溶融粘度約2.500ボアズ(320℃、剪断速度1,000秒⁻¹)の粉末状PPS約2kgを得た。

同様の操作を繰返し、以下に記載の実施例に供した。

実施例1

参考例1で得られたPPS粉末約2kgを90℃に加熱されたpH4の酢酸水溶液20L中に投入し、約30分間攪拌し続けたのち、沪過し、沪液のpHが7になるまで約90℃の脱イオン水で洗浄し、120℃で24時間減圧乾燥して粉末状とした。

は2種以上を併用することが可能であり、必要によりシラン系およびチタン系などのカップリング剤で予備処理して使用することができる。

本発明の組成物の調製手段は特に制限はないが、PPS、エポキシ基含有オレフィン系重合体およびエラストマと必要に応じて強化材とをPPSの融点以上の温度で、押出機内で溶融混練後、ペレタイズする方法が代表的である。

なお、溶融混練温度は組成物の溶融を十分に行なうため、通常、280℃以上、オレフィン系共重合体の熱劣化およびゲル化防止の点から、通常、340℃以下、すなわち、280～340℃が好ましい。

以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。

<実施例>

参考例1 (PPSの重合)

オートクレーブに硫化ナトリウム3.26kg(25モル、結晶水40%を含む)、水酸化ナトリウム4g、酢酸ナトリウム三水和物1.36kg

この粉末と、エチレン-メタクリル酸グリシル(88/12重量比)共重合体およびエチレン-アプロビレン共重合体(三井石油化学(株)製“クフマーP-180”)とを80/10/10の重量比でドライブレンドし、290～310℃に設定したスクリュー押出機により溶融混合ペレタイズした。得られたペレットの溶融粘度を測定し、第1表記載の結果を得た(320℃、剪断速度1,000秒⁻¹)。原料PPSと比較して溶融粘度の上昇は少ないものであった。

次にペレットを290～300℃に設定した射出成形機に供給し、金型温度150℃の条件で機械特性評価用試験片を成形した。

得られた試験片について測定したアイゾット衝撃強度(ASTM D-256)、熱変形温度(ASTM D-648)は第1表記載の通りであり、衝撃強度が極めて大きく、PPS単独と比べて熱変形温度の低下は小さかった。

またペレットについてメルトインデクサー中で30分間滞留させた後のメルトフロー値(以下M

F Rと略称する)の保持率についても測定し、第1表記載の結果を得た(MFRはASTM D-1238に準じ、温度のみ316°Cに変更して測定した)。

比較例1

実施例1で用いたPPS粉末を用い、エチレン-メタクリル酸グリシジル共重合体およびエチレン-プロピレン共重合体を配合することなく、ペレタイス、射出成形を行った試験片について評価したアイソット衝撃強度、熱変形温度は第1表に示す通りであった。本発明の実施例1と比べて衝撃強度が大幅に劣るものであった。

比較例2

実施例1においてPPS粉末とエチレン-メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体およびエチレン-プロピレン共重合体を80/10/10の重量比で使用するのに代えて、PPS粉末とエチレン-メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)とを80/20の重量比で使用する以外は実施例1と全く同様にペレタイス、射

出成形および評価を行なって第1表記載の結果を得た。実施例2の本発明の組成物と比べて、衝撃強度は同等であるものの、溶融粘度が高くなり、しかも滞留による増粘が著しいものである。

実施例3~5

参考例1で得られた粉末約2kgを100°Cに加熱したNMP20L中に投入し、約30分間攪拌した後、沪過し、続いて約90°Cのイオン交換水で洗浄し、120°Cで24時間真空乾燥して粉末状生成物を得た。この操作を繰り返して実施例3~5に供した。

このようにして得られたPPS粉末と、エチレン/メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)

出成形および評価を行なって第1表記載の結果を得た。衝撃強度については本発明の実施例1と同等の効果があるものの、溶融粘度の増粘が著しい。

実施例2

実施例1で使用したPPS粉末、エチレン-メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体およびエチレン-ブテン共重合体(三井石油化学(株)製“クフマーA-4085”)を60/20/20の重量比でドライブレンドし、以下、実施例1と全く同様に溶融混合ペレタイス、射出成形および評価を行なって第1表記載の結果を得た。またメルトイインデクサー中で30分間滞留させた後のMFRの保持率を測定し、第1表記載の結果を得た(MFRの測定はASTM D-1238に準じて温度のみ316°Cに変更して行なった。荷重5kg)。本発明の組成物は滞留による増粘が少なく、熱安定性に優れている。

比較例3

実施例2において、PPS粉末とエチレン-メ

タクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体およびエチレン-ブテン共重合体を60/20/20の重量比で使用するのに代えて、PPS粉末とエチレン-メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体とを60/40の重量比で使用する以外は実施例2と全く同様にペレタイス、射出成形および評価を行なって第1表記載の結果を得た。実施例2の本発明の組成物と比べて、衝撃強度は同等であるものの、溶融粘度が高くなり、しかも滞留による増粘が著しいものである。

第1表

		配合組成						アイソット衝撃強度		熱安定性 温度 [高荷重] (℃)	溶融粘度 (ボアズ)	30分間 留後の MFR 保持率 (%)
		PPS		エポキシ基含 有重合体		エラストマ		ノッチ付	ノッチなし			
		種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)	(kg·cm /cm)	(kg·cm /d)			
実	1	A ¹⁾	80	X ³⁾	10	エチレンーブロピレン共重合体	10	61	200以上	102	4,200	90
施	2	A	60	X	20	エチレンーブテン共重合体	20	69	200以上	98	9,100	74
3	B ²⁾	70	X	10	エチレンーアクリル酸エチル共重合体	20	63	200以上	100	4,800	86	
例	4	B	80	X	5	エチレンーブロピレンージエン共重合体	15	52	200以上	101	3,800	95
例	5	B	70	X	20	エチレンーメタクリル酸共重合体Na塩	10	56	200以上	101	6,900	77
比	1	A	100	-	-	-	-	2.2	19	110	2,700	96
較	2	A	80	X	20	-	-	63	200以上	102	10,800	38
例	3	A	60	X	40	-	-	69	200以上	97	22,000	5

1) A: 酸処理PPS

2) B: NMP処理PPS

3) X: エチレン/メタクリル酸グリシジル (88/12重量比) 共重合体

実施例 6

実施例 1 で使用したのと同様の PPS 粉末、エチレン/メタクリル酸グリシジル (88/12重量比) 共重合体、エチレンーブテン共重合体およびガラス繊維 (3mm長チップドファイバー) を 48/6/6/40 の重量比でドライブレンドし、以下実施例 1 と全く同様に溶融混合ペレタイズ、射出成形を行なって試験片を得た。得られた試験片について物性評価した結果を第2表に示した。また得られたペレットの溶融粘度 (320°C、剪断速度 1,000 秒⁻¹) は 10,300 ボアズであり、実施例 1 と同様に測定した 30 分間滞留させた後の MFR の保持率は 91 % であった。

比較例 4

実施例 6において、エチレンーメタクリル酸グリシジル共重合体およびエチレンーブテン共重合体を配合することなく、PPS 粉末とガラス繊維とを 60/40 の重量比で使用する以外は実施例 6 と同様に溶融混合ペレタイズ、射出成形を行ない試験片を得た。得られた試験片について物性評

価を行ない試験片を得た。得られた試験片について物性評価を行なった結果を第2表に示した。エチレン/メタクリル酸グリシジル共重合体およびエチレンーブテン共重合体を配合した本発明の実施例 6 と比べて大幅に衝撃強度が劣るものであった。

比較例 5

実施例 6において、PPS 粉末、エチレン/メタクリル酸グリシジル共重合体、エチレンーブテン共重合体およびガラス繊維を 48/6/6/40 の重量比で使用するのに代えて、PPS 粉末、エチレン/メタクリル酸グリシジル共重合体およびガラス繊維を 48/12/40 の重量比で使用する以外は実施例 6 と全く同様に溶融混合ペレタイズ、射出成形および評価を行なって第2表記載の結果を得た。

得られたペレットの溶融粘度は 23,000 ボアズであり、30 分間滞留させた後の保持率は 33 % であった。本発明の実施例 6 と比べて滞留により大幅に増粘し、熱安定性に劣るものであった。

実施例 7

エチレン／メタクリル酸グリシジル（88／12重量比）共重合体に代えて、エチレン／メタクリル酸グリシジル（94／6重量比）共重合体を使用する以外は実施例6と同様に溶融混合ペレタイズ、射出成形を行ない試験片を得た。得られた試験片について物性評価した結果は第2表記載の通りであった。

実施例 8～10

実施例1と同様のPPS粉末、エチレン／メタクリル酸グリシジル（88／12重量比）共重合体、ガラス繊維およびエチレン－プロピレン共重合体（実施例8）、またはエチレン－プロピレン－ジエン共重合体（実施例9）、またはエチレン－アクリル酸エチル共重合体（実施例10）とを第2表記載の割合で実施例1と同様の方法で溶融混合ペレタイズ、射出成形を行ない試験片を得た。得られた試験片について評価した結果を第2表に示した。

実施例 11～13

フィリップス・ペトローリアム社製PPS“ライトンPR-06”、エチレン／メタクリル酸グリシジル（88／12重量比）共重合体、ガラス繊維およびスチレン－エチレン－ブタジエンプロック共重合体（SEBS）（実施例11）、またはエチレン－酢酸ビニル共重合体（実施例12）、または四フッ化エチレン－プロピレン共重合体（実施例13）とを第2表記載の割合で実施例1と同様の方法で溶融混合ペレタイズ、射出成形を行ない試験片を得た。得られた試験片について評価した結果を第2表に示した。

第2表

実 施 例	配合組成								熱形 温度 [高 温 度] (°C)	
	PPS		エボキシ基含 有重合体		エラストマ		ガラス 繊維 配合量 (kg·cm /cm)	アイソット衝撃強度 (kg·cm /ad)		
	種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)				
	A ¹⁾	48	X ³⁾	6	エチレン－ブテン共重合体	6	40	18	67 259	
6	A ¹⁾	48	X ³⁾	6	エチレン－ブテン共重合体	6	40	17	58 259	
7	A	48	Y ⁵⁾	6	エチレン－ブテン共重合体	12	40	19	68 256	
8	A	42	X	6	エチレン－プロピレン共重合体	4	40	16	55 260	
9	A	52	X	4	エチレン－プロピレン－ジエン共重合体	3	40	15	52 262	
10	A	54	X	3	エチレン－アクリル酸エチル共重合体	5	30	15	50 257	
11	C ⁴⁾	56	X	9	SEBS	4	40	14	46 259	
12	C	48	X	8	エチレン－酢酸ビニル共重合体	4	40	14	45 258	
13	C	48	X	8	四フッ化エチレン－プロピレン共重合体	-	40	9	31 263	
比	A	60	-	-	-	-	40	18	68 258	
較	A	48	X	12	-	-	-	-	-	
例										

1) A: 鮎川PPS

3) X: エチレン／メタクリル酸グリシジル（88／12重量比）共重合体

4) C: フィリップス・ペトローリアム社製“ライトンPR-06”

5) Y: エチレン／メタクリル酸グリシジル（94／6重量比）共重合体

実施例14～19

参考例1と全く同様に重合操作を行い、得られた反応混合物を100℃まで冷却し、攪拌下に水に投入後汎過し生成物を回収した。得られた生成物を70℃の温水で5回洗浄後、イオン交換水10Lとともにオートクレーブに仕込み、密閉して攪拌下170℃まで昇温し、この温度に30分間保持した後冷却した。オートクレーブから内容物を取り出して汎過した後、室温のイオン交換水で洗浄し、120℃で24時間減圧乾燥して粉末状PPSを約2kg得た。同様の操作を繰返して以下に記載の実施例14～19に供した。

上記のPPS、エチレン／メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体およびエチレン－アクリル酸ブチル共重合体(実施例14)、またはエチレン－プロピレン共重合体(実施例15)、またはエチレン－ブテン共重合体(実施例16)、およびこれらにさらにガラス織維(実施例17～19)とを第3表記載の割合で配合し、実施例1と同様の方法で溶融混合ペレタイズ、射

出成形を行い試験片を得た。得られた試験片について評価した結果を第3表に示した。

第3表

配合組成		アイソット衝撃強度						熱変形 温度 [高荷 重] (℃)			
		PPS		エポキシ基含 有重合体		エラストマ		ガラス 織維			
		種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)	種類	量 (重量%)	配合量 (重量%)	ノッチ付 (kg·cm /□)	ノッチなし (kg·cm /□)	
実 施 例	14	D ⁶⁾	80	X ³⁾	10	エチレン－アクリル酸ブチル共重合体	10	—	59	200以上	103
	15	D	60	X	20	エチレン－プロピレン共重合体	20	—	67	200以上	98
	16	D	70	X	10	エチレン－ブテン共重合体	20	—	64	200以上	101
	17	D	42	X	6	エチレン－アクリル酸ブチル共重合体	12	40	20	67	255
	18	D	48	X	6	エチレン－プロピレン共重合体重合体	6	40	17	54	258
	19	D	48	X	6	エチレン－ブテン共重合体	6	40	18	56	259

3) X: エチレン／メタクリル酸グリシジル(88/12重量比)共重合体

6) D: 热水処理PPS

＜発明の効果＞

本発明のポリフェニレンスルフィド組成物は、PPSが本来有する耐熱性をほとんど損なうことなく耐衝撃性を大幅に向上させ、溶融滞留による増粘も小さい。

そして本発明のポリフェニレンスルフィド組成物は、その優れた特性を利用して、電気・電子製品、自動車部品、事務機器部品、航空・宇宙機器部品などの分野に広く活用され得る。

特許出願人 東レ株式会社

平成 2. 8. 23 発行

手 続 業 正 書

2.4.-4
平成 年 月 日

特許法第17条の2の規定による補正の掲載

昭和 63 年特許願第 136288 号(特開平
1-306467 号, 平成 1 年 12 月 11 日
発行 公開特許公報 1-3065 号掲載)につ
いては特許法第17条の2の規定による補正があつ
たので下記のとおり掲載する。 3 (3)

Int. C.I.	識別 記号	庁内整理番号
C08L 81/02	LRG	8830-4J
// (C08L 81/02		
53:00		
23:00)		

特許料長官 吉田文毅取

通

1. 事 件 の 表 示

昭和63年 特許願 第136288号

2. 発 明 の 名 称

ポリフェニレンスルフィド組成物

3. 補 正 を す る 者

事件との関係 特許出願人

〒103

住 所 東京都中央区日本橋室町2丁目2番1号

名 称 (315) 東レ株式会社

代表取締役社長 前田勝之助



4. 補 正 命 令 の 日 付

自 発

5. 補 正 に よ り 増 加 す る 請 求 項 の 数 0

6. 補 正 の 対 象

明細書中「発明の詳細な説明」の面



7. 補 正 の 内 容

- (1) 明細書中第23頁6~7行
"シラスガラス繊維、"を削除する。
- (2) 明細書中第23頁19行
"サロヤン、"を削除する。
- (3) 明細書中第32頁20行~第33頁1行
"得られた試験片について物性評価を行ない
試験片を得た、"を削除する。